Rec'd PCT/7F-0 32-80 9 5 6 2004

21.08.03

#2

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

REC'D 10 OCT 2003

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application:

2002年10月18日

出 願 番 号 Application Number:

特願2002-303843

[ST. 10/C]:

[JP2002-303843]

出 願 人
Applicant(s):

鐘淵化学工業株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年 9月26日





【書類名】 特許願

【整理番号】 OSK-4887

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 C08L 77/00

C08K 3/00

C01B 31/00

【発明者】

【住所又は居所】 兵庫県川西市向陽台1-2-54

【氏名】 鈴木 紀之

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府摂津市鳥飼西5-5-35-509

【氏名】 大野 良貴

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府高槻市柱本新町30-9

【氏名】 宫野淳司

【特許出願人】

【識別番号】 000000941

【氏名又は名称】 鐘淵化学工業株式会社

【代表者】 武田 正利

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 005027

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要

【書類名】明細書

【発明の名称】 ポリアミド樹脂組成物

【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリアミド樹脂、ポリエーテル化合物で処理された膨潤性雲母および導電性炭素化合物を含有するポリアミド樹脂組成物であって、前記ポリエーテル化合物が、下記一般式(1):

【化1】

(1)

(式中、-A-は、-O-、-S-、-SO-、 $-SO_2-$ 、-CO-、炭素数 $1\sim 20$ のアルキレン基、または炭素数 $6\sim 20$ のアルキリデン基であり、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、および R^8 は、いずれも水素原子、ハロゲン原子、または炭素数 $1\sim 5$ の 1 価の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であっても異なっていても良い。)

で表される構造を有する事を特徴する、ポリアミド樹脂組成物。

【請求項2】 前記ポリエーテル化合物が下記一般式(2):

【化2】

(式中、-A-iは、-O-、-S-、-SO-、 $-SO_2-$ 、-CO-、炭素数 $1\sim 20$ のアルキレン基、または炭素数 $6\sim 20$ のアルキリデン基であり、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、および R^8 は、いずれも水素原子、ハロゲン原子、または炭素数 $1\sim 5$ の 1 価の炭化水素基であり、 R^9 、 R^{10} はいずれも炭素数 $1\sim 5$ の 2 価の炭化水素基であり、 R^{11} 、 R^{12} はいずれも水素原子、炭素数 $1\sim 20$ の 1 価の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であっても異なっていても良い。 mおよび 1 はオキシアルキレン単位の繰り返し単位数を示し、10 を 10 である。)

で表される構造を有する事を特徴する、請求項1に記載のポリアミド樹脂組成物

【請求項3】 前記ポリアミド樹脂、前記ポリエーテル化合物で処理された膨潤性雲母および導電性炭素化合物を溶融混練することによって得られる、請求項1または2に記載のポリアミド樹脂組成物。

【請求項4】 前記導電性炭素化合物が粒状であることを特徴とする、請求項1、2または3に記載のポリアミド樹脂組成物。

【請求項5】 前記導電性炭素化合物がフィブリル状である事を特徴とする、 請求項1、2または3に記載のポリアミド樹脂組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、ポリアミド樹脂、ポリエーテル化合物で処理された膨潤性雲母および導電性カーボンブラックを含有するポリアミド樹脂組成物に関する。

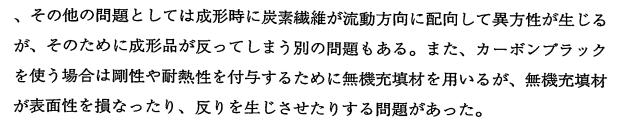
[0002]

【従来の技術】

最近の電子技術の発展に伴い、静電記録シート、電子機器ハウジング、静電コンテナー、静電フィルム、クリーンルームの床材や壁材や間仕切り材、電子機器のカバー材、I C等のマガジンの需要が増加している。それらの材料には、寸法精度や低反り性、表面性、剛性、耐熱性が要求されている。一方、ポリアミド樹脂は耐熱性、機械的特性等に優れる為、射出成形材料、シート、フィルムとして多くの工業的用途に利用されているが、通常静電気を帯び易く、そのためフィルム、シートまたは板でできた容器などは静電気の蓄積を嫌う用途にはそのままでは使用できない。そのため、合成樹脂に導電性を付与する技術が広く利用されており、一般に炭素繊維(特許文献1および2参照)やカーボンブラック(特許文献3および4参照)などが利用されている。

[0003]

しかしながら、導電性を付与するために炭素繊維を用いた材料では、炭素繊維が成形品表面に浮き易いが、それがコンテナや搬送用トレイなどに用いられると、表面に浮いた炭素繊維がICやその他の電子部品を傷つける問題がある。また



[0004]

以上、耐熱性や剛性、表面性に優れ反りが少ない導電性ポリアミド樹脂組成物を得る技術は未だ見出されていないのが現状である。

[0005]

【特許文献1】

特開平7-205310号公報

[0006]

【特許文献2】

特開平10-237316号公報

[0007]

【特許文献3】

特開平11-310701号公報

[0008]

【特許文献4】

特開平7-331029号公報

[0009]

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的はこのような従来の問題を改善し、表面性に優れ、低反りであり 機械物性や耐熱性が高い導電性ポリアミド樹脂組成物を提供することにある。

[0010]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、上記目的を達成する為に鋭意検討した結果、導電性炭素化合物を含有し、かつ特定のポリエーテル化合物で処理した膨潤性雲母を押出によってポリアミド樹脂中に均一微分散することによって、優れた特性を有する導電性ポリアミド樹脂組成物を完成させるに至った。

5/



即ち、本発明の第一は、ポリアミド樹脂、ポリエーテル化合物で処理された膨 潤性雲母および導電性炭素化合物を含有するポリアミド樹脂組成物であって、前 記ポリエーテル化合物が、下記一般式(1):

[0012]

【化3】

(式中、-A-は、-O-、-S-、-SO-、 $-SO_2-$ 、-CO-、炭素数 $1\sim 20$ のアルキレン基、または炭素数 $6\sim 20$ のアルキリデン基であり、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、および R^8 は、いずれも水素原子、ハロゲン原子、または炭素数 $1\sim 501$ 価の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であっても異なっていても良い。)

で表される構造を有する事を特徴する、ポリアミド樹脂組成物に関する。

[0013]

好ましい実施態様としては、前記ポリエーテル化合物が下記一般式 (2):

[0014]

【化4】

2

$$R^{11} + OR^{9} + O + R^{10} + R^{12} + R^{11} + R^{11}$$

で表される構造を有する事を特徴する、前記に記載のポリアミド樹脂組成物に関

する。

[0015]

より好ましい実施態様としては、前記ポリアミド樹脂および、前記ポリエーテル化合物で処理された膨潤性雲母および導電性炭素化合物を混練することによって得られる、前記に記載のポリアミド樹脂組成物に関する。

[0016]

より好ましい実施態様としては、前記導電性炭素化合物が粒状であることを特 徴とする、前記に記載のポリアミド樹脂組成物に関する。

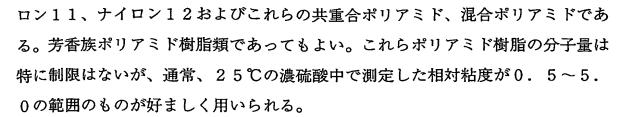
[0017]

より好ましい実施態様としては、前記導電性炭素化合物がフィブリル状である 事を特徴とする、前記に記載のポリアミド樹脂組成物に関する。

[0018]

【発明の実施の形態】

本発明で用いられるポリアミド樹脂とは、主鎖中にアミド結合(-NHCO-)を含み加熱溶融できる重合体である。具体例としては、ポリカプロアミド(ナ イロン6)、ポリテトラメチレンアジパミド(ナイロン46)、ポリヘキサメチ レンアジパミド(ナイロン66)、ポリヘキサメチレンセバカミド(ナイロン6 10)、ポリヘキサメチレンドデカミド(ナイロン612)、ポリウンデカメチ レンアジパミド(ナイロン116)、ポリウンデカンアミド(ナイロン11)、 ポリドデカンアミド(ナイロン12)、ポリトリメチルヘキサメチレンテレフタ ルアミド(ナイロンTMHT)、ポリヘキサメチレンイソフタルアミド(ナイロ ン6 I)、ポリヘキサメチレンテレフタル/イソフタルアミド(ナイロン6 T/ 6 I)、ポリビス(4-アミノシクロヘキシル)メタンドデカミド、(ナイロン PACM12)、ポリビス(3-メチル-4-アミノシクロヘキシル)メタンド デカミド(ナイロンジメチルPACM12)、ポリメタキシリレンアジパミド(ナイロンMXD6)、ポリウンデカメチレンテレフタルアミド(ナイロン11T **)、ポリウンデカメチレンヘキサヒドロテレフタルアミド(ナイロン11T(H**))およびこれらの共重合ポリアミド、混合ポリアミドなどがある。中でも特に 好ましくはナイロン6、ナイロン46、ナイロン66、ナイロンMXD6、ナイ



[0019]

上記のポリアミド樹脂は単独で、または組成あるいは成分の異なるもの及び/ または相対粘度の異なるものを2種以上組み合わせて使用し得る。

[0020]

前記ポリアミド樹脂の中では、強度、弾性率、コスト等の点から、ナイロン6、ナイロン66、ナイロン46、ナイロンMXD6が好ましく用いられる。

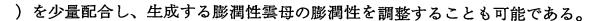
[0021]

本発明で用いられる膨潤性フッ素雲母は、タルクとナトリウムおよび/またはリチウムの珪フッ化物またはフッ化物を含む混合物を加熱処理することにより得る事ができる。その具体的な方法は特開平2-149415号公報に開示された方法がある。すなわち、タルクにナトリウムイオンおよび/またはリチウムイオンをインターカレーションして膨潤性雲母を得る方法である。この方法ではタルクに珪フッ化物および/またはフッ化物を混合し、約700~1200℃で処理することによって得られる。本発明で用いる膨潤性素雲母は特にこの方法で製造されたものが好ましい。膨潤性雲母を得るには、珪フッ化物またはフッ化物を構成する金属はナトリウムあるいはリチウムとすることが必要である。これらは単独でも併用してもよい。タルクと混合する珪フッ化物および/またはフッ化物の量は混合物全体の10~35重量%が好ましく、この範囲を外れる場合は膨潤性雲母の生成率が低下する。上記方法で製造された膨潤性雲母は一般式として下式(3)で表される構造を有する。

 $\alpha \text{ (MF)} \cdot \beta \text{ (aMgF}_2 \cdot \text{bMgO)} \cdot \gamma \text{ SiO}_2$ (3)

(ただし、Mはナトリウムまたはリチウムを表し、 α , β , γ , aおよび b は各々係数を表し、0. $1 \le \alpha \le 2$, $2 \le \beta \le 3$. 5, $3 \le \gamma \le 4$, $0 \le a \le 1$, $0 \le b \le 1$, a+b=1 である)

また本発明で用いる膨潤性雲母を製造する工程において、アルミナ(Al₂O₃



[0022]

これらは、水、水と任意の割合で相溶する極性溶媒、及び水と該極性溶媒の混合溶媒中で膨潤する性質を有する物である。本発明でいう膨潤性とは、膨潤性雲母が上記極性分子を層間に吸収することにより層間距離が拡がり、あるいは更に膨潤することにより劈開する特性である。膨潤性雲母の例としては、リチウム型テニオライト、ナトリウム型テニオライト、リチウム型四ケイ素雲母、及びナトリウム型四ケイ素雲母等、またはこれらの置換体、誘導体、あるいはこれらの混合物が挙げられる。前記膨潤性雲母の初期の凝集状態、つまり膨潤前の膨潤性雲母における底面間隔はおおよそ10~17Åであり、膨潤前の膨潤性雲母の平均粒径は約1000~100000Åである。

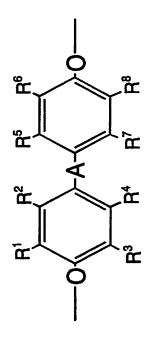
[0023]

本発明で用いられるポリエーテル化合物とは、ポリオキシエチレンやポリオキシエチレンーポリオキシプロピレン共重合体などのようなポリオキシアルキレン 化合物の側鎖および/または主鎖中に下記一般式(1)

[0024]

【化5】

(1)



(式中、-A-は、-O-、-S-、-SO-、 $-SO_2-$ 、-CO-、炭素数 $1\sim 20$ のアルキレン基、または炭素数 $6\sim 20$ のアルキリデン基であり、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、および R^8 は、いずれも水素原子、ハロゲン原子、または炭素数 $1\sim 5$ の 1 価の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であっても異なっていても良い。)

で表される構造を有するものである。

[0025]

上記ポリエーテル化合物の中では、下記一般式(2):

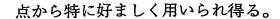
[0026]

【化6】

$$R^{1}$$
 $+ OR^{9}$ $+ OR^{9}$ $+ OR^{10}$ $+ OR^{12}$ $+ OR^{10}$ $+ OR^{10}$ $+ OR^{10}$ $+ OR^{12}$ $+ OR^{10}$ $+ OR^{10}$

(式中、-A-t、-O-、-S-、-SO-、 $-SO_2-$ 、-CO-、炭素数 $1\sim 20$ のアルキレン基、または炭素数 $6\sim 20$ のアルキリデン基であり、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、および R^8 は、いずれも水素原子、ハロゲン原子、または炭素数 $1\sim 5$ の 1 価の炭化水素基であり、 R^9 、 R^{10} はいずれも炭素数 $1\sim 5$ の 2 価の炭化水素基であり、 R^{11} 、 R^{12} はいずれも水素原子、炭素数 $1\sim 20$ の 1 価の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であっても異なっていても良い。 mおよび 1 はオキシアルキレン単位の繰り返し単位数を示し、10 に 11 に 12 に 13 に 13 に 13 に 13 に 13 に 14 に 15 のである。)

で表される構造を有するものが熱安定性、層状化合物の分散性、入手の容易さの



[0027]

上記のポリエーテル化合物には、官能基を有していても良く、ポリアミド樹脂や膨潤性雲母に悪影響を与えない限りにおいて任意の官能基であり得る。該置換基の例としては、飽和または不飽和の一価または多価の脂肪族炭化水素基、エステル結合で結合している基、エポキシ基、アミノ基、カルボキシル基、末端にカルボニル基を有する基、アミド基、メルカプト基、スルホニル結合で結合している基、スルフィニル結合で結合している基、ニトロ基、ニトロソ基、ニトリル基、ハロゲン原子および水酸基などが挙げられる。これらの内の1種で置換されていても良く、2種以上で置換されていても良い。

[0028]

前記ポリエーテル化合物が水または水を含有する極性溶媒に可溶であれば、ポリエーテル化合物中の置換基の組成比は特に制限されるものではない。具体的には、例えば、室温の水100gに対する溶解度が好ましくは1g以上であり、より好ましくは2g以上であり、さらに好ましくは5g以上であり、とくに好ましくは10g以上であり、もっとも好ましくは20g以上である。

[0029]

上記の極性溶媒とは、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール類、エチレングリコール、プロピレングリコール、1,4ーブタンジオール等のグリコール類、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミド等のアミド化合物、その他の溶媒としてピリジン、ジメチルスルホキシドやNーメチルピロリドン等が挙げられる。又、炭酸ジメチルや炭酸ジエチルような炭酸ジエステルも使用できる。これらの極性溶媒は単独で用いても良く2種類以上組み合わせて用いても良い。

[0030]

前記ポリエーテル化合物の使用量は、膨潤性雲母とポリアミド樹脂との親和性、ポリアミド樹脂組成物中での膨潤性雲母の分散性が十分に高まるように調整し得る。必要であるならば、異種の官能基を有する複数種のポリエーテル化合物を

併用し得る。従って、前記ポリエーテル化合物の使用量は一概に数値で限定されるものではないが、前記膨潤性雲母100重量部に対する前記ポリエーテル化合物の配合量の下限値は、好ましくは1重量部であり、さらに好ましくは2重量部であり、より好ましくは5重量部である。前記ポリエーテル化合物量の下限値が1重量部未満であると前記膨潤性雲母の微分散化効果が充分で無くなる傾向がある。上限値は特にないが、膨潤性雲母100重量部に対してポリエーテル化合物の配合量が200重量部を超えてもまた、膨潤性雲母の微分散化効果が充分でなくなる傾向があるため、200重量部より多く使用する必要はない。

[0031]

本発明において、前記ポリエーテル化合物で前記膨潤性雲母を処理する方法は特に限定されないが、例えば、以下に示した方法で行い得る。

[0032]

まず、膨潤性雲母と分散媒を撹拌混合する。前記分散媒とは水または水を含有する極性溶媒を意図する。

[0033]

膨潤性雲母と分散媒との攪拌の方法は特に限定されないが、例えば、従来公知の湿式撹拌機を用いて行われる。該湿式撹拌機としては、撹拌翼が高速回転して撹拌する高速撹拌機、高剪断速度がかかっているローターとステーター間の間隙で試料を湿式粉砕する湿式ミル類、硬質媒体を利用した機械的湿式粉砕機類、ジェットノズルなどで試料を高速度で衝突させる湿式衝突粉砕機類、超音波を用いる湿式超音波粉砕機などが挙げられる。より効率的に混合したい場合は、撹拌の回転数を1000rpm以上、好ましくは1500rpm以上、より好ましくは2000rpm以上にするか、あるいは500(1/s)以上、好ましくは1000(1/s)以上、より好ましくは1500(1/s)以上の剪断速度を加える。回転数の上限値は約25000rpmであり、剪断速度の上限値は約50000(1/s)である。上限値よりも大きい値で撹拌を行ったり、剪断を加えてもそれ以上変わらない傾向があるため、上限値よりも大きい値で撹拌を行う必要はない。また、混合に要する時間は、好ましくは1~10分以上である。次いで、ポリエーテル化合物を加えてから更に撹拌を続け、十分に混合する。

[0034]

混合の方法は、従来公知の混練機でもなし得る。混練機はバッチ式および連続式があり、バッチ式混練機は例えば、開放形のロールや密閉形のバンバリータイプ混練機が挙げられ、連続式混練機は例えば、単軸ロータ式混練機、2軸ロータ式混練機、2軸ロータ式混練機、単軸スクリュー混練機、2軸スクリュー混練機、ニーダタイプ混練機などが挙げられる。その後、乾燥して必要に応じて粉体化する。

[0035]

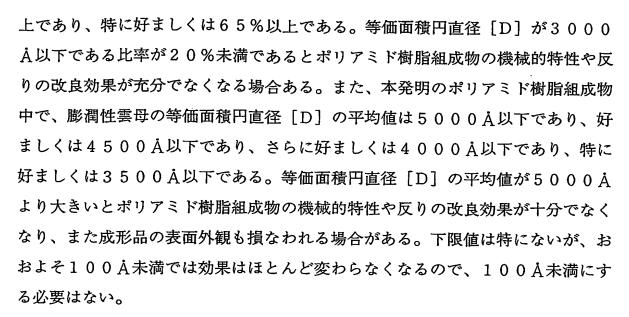
膨潤性雲母に由来するポリアミド樹脂組成物の灰分率の下限値は、代表的には 0.5 重量%であり、好ましくは1.0 重量%と成るように調製され、灰分率の上限値は、代表的には50重量%であり、好ましくは40重量%であり、更に好ましくは30重量%と成るように調整される。灰分率の下限値が0.5 重量%未満であると機械的特性、反りの改善効果が不充分となる場合があり、上限値が50 重量%を超えると成形体の表面外観などが損なわれる場合がある。

[0036]

本発明のポリアミド樹脂組成物中で分散している膨潤性雲母の構造は、使用前の膨潤性雲母が有していたような、層が多数積層したμmサイズの凝集構造とは全く異なる。すなわち、ポリエーテル化合物で処理される事によって、層同士が劈開し、互いに独立して細分化する。その結果、膨潤性雲母はポリアミド樹脂組成物中で非常に細かく互いに独立した薄板状で分散し、その数は、使用前の膨潤性雲母に比べて著しく増大する。この様な薄板状の膨潤性雲母の分散状態は以下に述べる等価面積円直径 [D]、アスペクト比(層長さ/層厚の比率)、分散粒子数、最大層厚及び平均層厚で表現され得る。

[0037]

まず、等価面積円直径 [D] を、顕微鏡などで得られる像内で様々な形状で分散している個々の膨潤性雲母の該顕微鏡像上での面積と等しい面積を有する円の直径であると定義する。その場合、ポリアミド樹脂組成物中に分散した膨潤性雲母のうち、等価面積円直径 [D] が3000Å以下である膨潤性雲母の数の比率は20%以上であり、好ましくは35%以上であり、さらに好ましくは50%以



[0038]

等価面積円直径 [D] の測定は、溶融混練物や射出成形品あるいは熱プレス品を顕微鏡などを用いて撮影した像上で、100個以上の膨潤性雲母の層を含む任意の領域を選択し、画像処理装置などを用いて画像化して計算機処理することによって定量化できる。

[0039]

本発明の平均アスペクト比は、樹脂中に分散した膨潤性雲母の層長さ/層厚の比の数平均値であると定義すれば、本発明のポリアミド樹脂組成物中で、膨潤性雲母の平均アスペクト比の下限値は10であり、好ましくは20であり、更に好ましくは30である。膨潤性雲母の平均アスペクト比が10未満であると、本発明のポリアミド樹脂組成物の機械的特性などの改善効果が十分に得られない場合がある。また、アスペクト比は300より大きくても効果はそれ以上変わらないため、平均アスペクト比を300より大きくする必要はない。

[0040]

また、 [N] 値を、ポリアミド樹脂組成物の面積100μm²中に存在する、 膨潤性雲母の単位重量比率当たりの分散粒子数であると定義すれば、本発明のポリアミド樹脂組成物における膨潤性雲母の [N] 値は、30以上であり、好ましくは45以上であり、より好ましくは60以上である。上限値は特にないが、 [N] 値が1000程度を越えると、それ以上効果は変わらなくなるので、100 0より大きくする必要はない。 [N] 値は、例えば、次のようにして求められ得る。すなわち、ポリアミド樹脂組成物を約 50μ m $\sim 100\mu$ mp0超薄切片に切り出し、該切片をTEM等で撮影した像上で、面積が 100μ mp0任意の領域に存在する膨潤性雲母の粒子数を、用いた膨潤性雲母の重量比率で除すことによって求められ得る。あるいは、TEM像上で、100個以上の粒子が存在する任意の領域(面積は測定しておく)を選んで該領域に存在する粒子数を、用いた膨潤性雲母の重量比率で除し、面積 100μ mp0に換算した値を [N]0 値としてもよい。従って、 [N]0 値はポリアミド樹脂組成物のTEM5 真等を用いることにより定量化できる。

[0041]

また、平均層厚を、薄板状で分散した膨潤性雲母の層厚みの数平均値であると定義すれば、本発明のポリアミド樹脂組成物中で、膨潤性雲母の平均層厚の上限値は好ましくは500Å以下であり、より好ましくは450Å以下であり、さらに好ましくは400Å以下である。平均層厚が500Åより大きいと、本発明のポリアミド樹脂組成物の機械的特性などの改良効果が十分に得られない場合がある。平均層厚の下限値は特に限定されないが、50Å以下にしてもそれ以上は効果が変わらないので、50Å以下にする必要は特にない。。

[0042]

また、最大層厚を、本発明のポリアミド樹脂組成物中に薄板状に分散した膨潤性雲母の層厚みの最大値であると定義すれば、膨潤性雲母の最大層厚の上限値は、好ましくは2000Å以下であり、より好ましくは1800Å以下であり、さらに好ましくは1500Å以下である。最大層厚が2000Åより大きいと、本発明のポリアミド樹脂組成物の機械的特性、表面外観のバランスが損なわれる場合がある。膨潤性雲母の最大層厚の下限値は特に限定されないが、好ましくは100Å以上、より好ましくは150Å以上であり、更に好ましくは200Å以上である。

[0043]

層厚および層長さは、本発明のポリアミド樹脂組成物を加熱溶融した後に、熱 プレス成形あるいは延伸成形して得られるフィルム、および溶融樹脂を射出成形 して得られる薄肉の成形品等を、顕微鏡等を用いて撮影される像から求めることができる。すなわち、いま仮に、X-Y面上に上記の方法で調製したフィルムの、あるいは肉厚が約 $0.5\sim2$ mm程度の薄い平板状の射出成形した試験片を置いたと仮定する。上記のフィルムあるいは試験片をX-Z面あるいはY-Z面と平行な面で約 50μ m $\sim100\mu$ m厚の超薄切片を切り出し、該切片を透過型電子顕微鏡などを用い、約 $4\sim10$ 万倍以上の高倍率で観察して求められ得る。測定は、上記の方法で得られた透過型電子顕微鏡の像上において、100個以上の膨潤性雲母を含む任意の領域を選択し、画像処理装置などで画像化し、計算機処理する事等により定量化できる。あるいは、定規などを用いて計測しても求めることもできる。

[0044]

本発明で用いられる導電性炭素化合物としては、炭素繊維以外であれば特に限 定されず市販のものが用いられ得るが、成形品の表面性や反り変形などを点から 、粒状や微細なフィブリル状が好ましくい。粒状の導電性炭素化合物としてはア セチレンブラックや各種ファーネス系の導電性カーボンブラックであり、市販の 各種のものが使用できる。例えば、ケッチェンブラックインターナショナル社製 の商品名ケッチェンブラックなどが挙げられる。また微細なフィブリル状の導電 性炭素化合物の例としては、直径が約3.5nm~75nmの微細糸状のフィブ リル状炭素化合物であり、いわゆるカーボンナノチューブと称させるものであり 、市販の各種のものが使用できる。例えば、ハイピリオンカタリシスインターナ ショナル社製の商品名ハイペリオンなどが挙げられる。これらは単独で用いても 、2種以上を組み合わせて用いてもよい。ポリアミド樹脂100重量部に対する導 電性炭素化合物の添加量の下限値は0.5重量部であり、好ましくは1.0重量 部であり、更に好ましくは1.5重量部である。導電性炭素化合物の添加量が下 限値未満であると、導電性が十分でなくなる。また、導電性炭素化合物の添加量 の上限値は12重量部であり、好ましくは11重量部であり、更に好ましくは1 0 重量部である。導電性炭素化合物の添加量が12 重量部を超えると、樹脂組成 物の押出ペレット化が困難になると共に、機械的強度が低下する。

[0045]

本発明のポリアミド樹脂組成物の製造方法は特に制限されるものではなく、例えば、ポリアミド樹脂とポリエーテル化合物で処理した膨潤性雲母および導電性炭素化合物とを、種々の一般的な混練機を用いて溶融混練する方法をあげることができる。混練機の例としては、一軸押出機、二軸押出機、ロール、バンバリーミキサー、ニーダーなどが挙げられ、特に、剪断効率の高い混練機が好ましい。ポリアミド樹脂とポリエーテル化合物で処理した膨潤性雲母および導電性炭素化合物は、上記の混練機に一括投入して溶融混練しても良いし、あるいは予め溶融状態にしたポリアミド樹脂に膨潤性雲母および導電性炭素化合物を添加して溶融混練しても良い。

[0046]

本発明のポリアミド樹脂組成物には、必要に応じて、ポリブタジエン、ブタジエンースチレン共重合体、アクリルゴム、アイオノマー、エチレンープロピレン共重合体、天然ゴム、塩素化ブチルゴム、αーオレフィンの単独重合体、2種以上のαーオレフィンの共重合体(ランダム、ブロック、グラフトなど、いずれの共重合体も含み、これらの混合物であっても良い)、またはオレフィン系エラストマーなどの耐衝撃性改良剤を添加することができる。これらは無水マレイン酸等の酸化合物、またはグリシジルメタクリレート等のエポキシ化合物で変性されていても良い。

[0047]

また、機械的特性などの特性を損なわない範囲で、他の任意の熱可塑性樹脂あるいは熱硬化性樹脂、例えば、不飽和ポリエステル樹脂、ポリエステルカーボネート樹脂、液晶ポリエステル樹脂、ポリオレフィン樹脂、熱可塑性ポリエステル樹脂、ゴム質重合体強化スチレン系樹脂、ポリフェニレンスルフィド樹脂、ポリフェニレンエーテル樹脂、ポリアセタール樹脂、ポリサルフォン樹脂、及びポリアリレート樹脂等を単独または2種以上組み合わせて使用し得る。

[0048]

更に、目的に応じて、顔料や染料、熱安定剤、酸化防止剤、紫外線吸収剤、光安定剤、滑剤、可塑剤、及び界面活性剤のような帯電防止剤等の添加剤を添加することができる。

[0049]

本発明で得られるポリアミド樹脂組成物は射出成形して得られる成形品として用いられえる。該成形品は、導電性や静電防止性を有し、成形収縮の異方性が少ないので複雑な形状の成形品を射出成形しても反り変形が少ない。またポリアミド樹脂の表面性を損なわず、かつ剛性と耐熱性に優れるので、静電記録シート、電子機器ハウジング、静電コンテナー、静電フィルム、クリーンルームの床材や壁材や間仕切り材、電子機器のカバー材、IC等のマガジン、電子部品の搬送用静電防止トレイなどに好適に利用され得る。

[0050]

その他、本発明で得られるポリアミド樹脂組成物は、熱プレス成形で成形して も良く、ブロー成形にも使用できる。得られる成形品は外観に優れ、機械的特性 や耐熱変形性等に優れる為、例えば、自動車部品、家庭用電気製品部品、家庭日 用品、包装資材、その他一般工業用資材に好適に用いられる。

[0051]

【実施例】

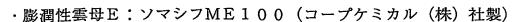
以下実施例により本発明を更に詳細に説明するが、本発明はこれらの例によってなんら限定されるものではない。

[0052]

実施例、及び比較例で使用する主要原料を以下にまとめて示す。尚、特に断らない場合は、原料の精製は行っていない。

(原料)

- ・ポリアミド樹脂A (ナイロン6):ユニチカナイロン6 A1030BRL (ユニチカ (株) 社製)
- ・ポリアミド樹脂B (ナイロン66):ユニチカナイロン66 A125N (ユニチカ株式会社(株)社製)
- ・ポリアミド樹脂C (ナイロン46): Stanyl TS300 (DSM-JSR社製)
- ・ポリアミド樹脂D (ナイロンMXD6): レニー6002 (旭化成 (株) 社製)



- ・ポリエーテル化合物 G: ピスオール 18 EN (東邦化学(株)社製)
- ・ポリエーテル化合物H:ビスオール20PN(東邦化学(株)社製)
- ・導電性炭素化合物 I:ケッチェンブラック(ケッチェンブラックインターナショナル(株)社製)
- ・導電性炭素化合物 J: PA6にフィブリル状炭素化合物が20%濃度で分散されたマスターバッチペレット、商品名MB4020-00 (ハイペリオンキャタリシスインターナショナルインク社製)
- ・導電性炭素化合物 K: PA66にフィブリル状炭素化合物が20%濃度で分散されたマスターバッチペレット、商品名MB4620-00(ハイペリオンキャタリシスインターナショナルインク社製)

(分散状態の測定)

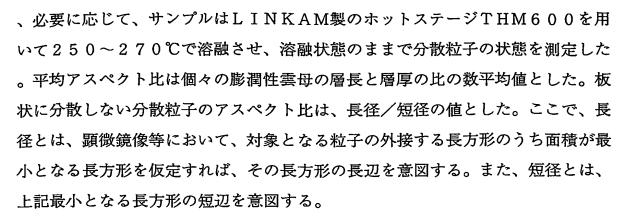
凍結切片法で得た厚み $50\sim100~\mu$ mの超薄切片を用いた。透過型電子顕微鏡(日本電子 J E M -1200 E X)を用い、加速電圧 80 k V で倍率 $4万\sim100$ 万倍で膨潤性雲母の分散状態を観察撮影した。 T E M 写真において、100 個以上の分散粒子が存在する任意の領域を選択し、層厚、層長、粒子数([N]値)、等価面積円直径[D]を、目盛り付きの定規を用いた手計測またはインタークエスト社の画像解析装置 P I A S I I I を用いて処理する事により測定した。

[0053]

等価面積円直径 [D] はインタークエスト社の画像解析装置 PIASIIIを用いて処理する事により測定した。

[0054]

[N] 値の測定は以下のようにして行った。まず、TEM像上で、選択した領域に存在する膨潤性雲母の粒子数を求める。これとは別に、膨潤性雲母に由来する樹脂組成物の灰分率を測定する。上記粒子数を灰分率で除し、面積100μm²に換算した値を[N] 値とした。平均層厚は個々の膨潤性雲母の層厚の数平均値、最大層厚は個々の膨潤性雲母の層厚の中で最大の値とした。分散粒子が大きく、TEMでの観察が不適当である場合は、光学顕微鏡(オリンパス光学(株)製光学顕微鏡BH-2)を用いて上記と同様の方法で[N] 値を求めた。ただし



(曲げ特性)

本発明のポリアミド樹脂組成物を乾燥(90 $\mathbb C$ 、10 時間)した。型締圧75 t の射出成形機を用い、樹脂温度240 $\mathbb C$ (ナイロン6:240 $\mathbb C$ 、ナイロン66:260 $\mathbb C$ 、ナイロン $\mathbb M$ $\mathbb M$

(荷重たわみ温度)

曲げ特性で用いた試験片と同じ試験片を用いた。ASTM D-648に従い、得られた試験片の1.86MPaでの荷重たわみ温度を測定した。

(反り)

本発明のポリアミド樹脂組成物を乾燥(90℃、10時間)した後、樹脂温度 $240\sim300$ ℃(ナイロン6:240℃、ナイロン66:260℃、ナイロン MXD6:280℃、ナイロン46:300℃)の条件で、寸法約120×120×1mmの平板状試験片を射出成形した。平面上に上記の平板状試験片を置き、試験片の4隅の内、1カ所を押さえ、残り3隅の内、平面からの距離が最も大きい値をノギス等で測定した。4隅それぞれを押さえ、得られた反り値の平均値を求めた。

(成形収縮率)

 お、MDは樹脂の流れ方向を、TDは樹脂の流れと直角方向を示す。 収縮率 (%) = (金型寸法-成形品実寸法)÷(金型寸法)×100 (中心線平均粗さ)

上記の試験片を用い、東京精密(株)製の表面粗さ計surfcom1500 Aを用いて、中心線粗さを測定した。

(体積固有抵抗值)

アドバンテスト社製の抵抗値測定器R8340Aを用いた。試験片は、成形収縮率で用いたものと同じものを25℃、50%RHで24時間経ってから測定した。

(灰分率)

JIS K 7052に準じ、膨潤性雲母に由来するポリアミド樹脂組成物の 灰分率を測定した。

[0055]

(製造例1)

表1に示した重量比でイオン交換水、ポリエーテル化合物 G、ポリエーテル化合物 H、膨潤性雲母 E を 1 5~3 0 分間混合した。その後、乾燥・粉体化してポリエーテル化合物で処理した膨潤性雲母(L-1 および L-2)を得た。

[0056]

【表1】

	1一7干場	8年1一2
水)1	100
膨潤性螺母E	8	8
ポリエーテル化合物G	1.6	
ポリエーテル化合物H		4

字の単位は重量部

(実施例1~6)

表 2.に示す重量比のポリアミドA、製造例 1 で得た膨潤性雲母(L-1 および L-2)、導電性炭素化合物 I あるいは導電性炭素化合物 J を二軸押出機(日本 製鋼(株)製、TEX44)を用いて、混練初期からダイスまでの温度を 220 $\mathbb{C} \sim 250$ \mathbb{C} に設定し、溶融混練することによりポリアミド樹脂組成物を得、評価した。結果を表 2 に示す。

[0057]

【表2】

ポリアミドA 粘土に1 粘土に2 導電性炭素化合物 I							
ポリアミドA 粘土Lー1 粘土Lー2 導電性炭素化合物 I		-	7	က	4	၁	9
粘土L-1 粘土L-2 導電性炭素化合物 I	重量部	100	100	100	100	91	91
粘土に一2 導電性炭素化合物 1		9.9	9.9	13.6		9.9	13.6
導電性炭素化合物 1					8		
		3.5	4.5	4.5	4.5		
尋電性成素化合物 J						O	O
灰分率	· wt%	2.0	5.0	9.6	10.2	5.0	10.1
[□]≤3000人の比率	%	93	92	06	81	93	89
[D]の平均値	4	086	066	1040	1170	066	1060
画	$/\text{wt}\%\cdot100\mu^2$	146	144	135	113	145	130
平均アスペクト比	1	125	125	140	108	122	135
平均層厚	⋖	8	80	82	95	75	82
最大層厚	Ą	300	310	330	390	315	330
曲げ弾性率	MPa	4200	4150	5450	5100	4060	5400
曲げ強度	MPa	105	104	130	130	104	128
荷重たわみ温度	၁	130	. 131	145	139	129	143
体積固有抵抗值	g.cm	1. 9×10 ¹¹	3. 2×10 ⁵	9. 4×10 ⁴	7. 5×10 ⁵	4. 2×108	2. 1×10 ⁸
反り	mm	1.6	1.5	1.3	1.6	1.6	1.3
成形収縮率 MD	%	0.67	0.65	0.44	0.47	99.0	0.45
ΩT		0.69	0.68	0.49	0.53	0.69	0.49
中心線平均組さ	mu	2.5	2.6	4.0	4.0	2.0	3.4

(*1):板状に分散しなかったので、分散粒子の長径/短径比とした。

(*2):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の数平均値とした。 (*3):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の最大値とした。

(比較例1~5)

表3に示す重量比のポリアミドA、タルク、マイカ、ガラス繊維あるいは導電性炭素化合物 I を実施例1と同様に溶融混練することによりポリアミド樹脂組成



[0058]

【表3】

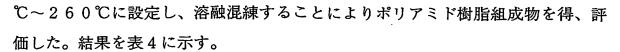
				比較例		
		ľ	2	3	4	5
ポリアミドA	重量部	100	100	100	100	100
タルク				=		
マイカ					=	
ガラス繊維						11
導電性炭素化合物 1			4.5	4.5	4.5	4.5
灰分率	wt%	0.0	0.0	10.0	6.6	9.9
[D]≤3000Åの比率	%	測定せず	測定せず	0	0	測定せず
[D]の中均値	∢	-	←	24200	25800	4
分散粒子数[N]	個/wt%·100 μ ²	←	←	ດ	2	←
中均アスペクト比	ı	-	←	1.5(*1)	1.5(*1)	←
平均層厚	∢	-	←	約3万(*2)	約3万(*2)	←
最大層厚	∢	4	←	約90万(*3)	約90万(*3)	+
曲げ弾性率	MPa	2700	2730	3010	4250	5400
曲げ強度	MPa	96	96	95	120	130
荷重たわみ温度	၁့	69	70	72	90	148
体積固有抵抗值	₽.cm	7.0×10 ¹⁴	9. 5×10 ⁵	7. 1×10 ⁶	4. 4×10 ⁶	2. 1×10 ⁶
反り	mm	8.1	8.0	7.8	7.1	16.2
成形収縮率 MD	%	1.59	1.60	1.43	1.01	0.56
Ω.		1.70	1.72	1.59	1.21	1.78
中心線平均粗さ	nm	1.9	2.2	210	430	890

(実施例 7 ~ 9)

表4に示す重量比のポリアミドB、製造例1で得た膨潤性雲母(L-1および L-2)、導電性炭素化合物Iあるいは導電性炭素化合物Kを二軸押出機(日本 製鋼(株)製、TEX44)を用いて、混練初期からダイスまでの温度を230

(*1):板状に分散しなかったので、分散粒子の長径/短径比とした。 (*2):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の数平均値とした。

(*3):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の最大値とした。



[0059]

【表4】

			実施例	
		7	8	6
ポリアミドB	姆喜莲	100	100	91
粘土L1		13.6		13.6
粘土Lー2		,	18	:
導電性炭素化合物		4.5	4.5	
導電性炭素化合物 K		•		6
灰分率	wt%	6.6	8.6	10.1
歯知の4000€≥[a]	%	18	98	80
[D]の平均値	⋖	1420	2830	1410
分散粒子数[N]	個/wt%·100 µ²	66	45	103
平均アスペクト比	1	106	20	106
平均層庫	⋖	105	360	105
最大層厚	Å	510	1650	200
曲げ弾性率	MPa	0855	4950	5410
曲げ強度	МРа	116	96	119
荷重たわみ温度	၁့	141	131	143
体積固有抵抗値	Ω•cm	3.7×10^{6}	5.9×10^{5}	1. 7×10 ⁸
反り	mm	1.0	3.6	1.4
成形収縮率 MD	%	0.30	0.68	0.44
OT		0.32	0.72	0.50
中心線平均粗さ	nm	4.5	7.3	3.5

(比較例6~10)

表5に示す重量比のポリアミドB、タルク、マイカ、ガラス繊維あるいは導電性炭素化合物 I を実施例7と同様に溶融混練することによりポリアミド樹脂組成物を得、評価した。結果を表5に示す。

[0060]

【表 5】

				比較例		
		9	L	8	6	10
ポリアミドB	海事運	100	100	100	100	100
タルク				11		
マイカ					=	
ガラス繊維						=
導電性炭素化合物			4.5	4.5	4.5	4.5
灰分率	wt%	0.0	0.0	10.0	10.0	10.0
[D]≦3000Aの比率	%	測定せず	測定せず	0	0	測定せず
[D]の平均値	∢	←	←	24200	25800	←
分散粒子数[N]	個/wt%·100 μ^2	-		5	2	—
中均アスペクト比	İ		←	1.5(*1)	1.5(*1)	
平均層厚	⋖	←	-	約3万(*2)	約3万(*2)	←
最大層厚	Å	←		約90万(*3)	約90万(*3)	—
曲げ弾性率	МРа	2900	2910	3200	4500	5500
曲げ強度	МРа	113	112	108	123	135
荷重たわみ温度	ၞ	08	81	98	16	148
体積固有抵抗値	Ω·cm	6.4×10^{14}	8.9×10 ⁵	7. 4×10 ⁵	3. 9×10 ⁶	2. 2×10 ⁵
反り	mm	8.3	7.9	7.2		13.5
成形収縮率 MD	%	1.47	1.46	1.38	1.30	0.44
ΔT		1.56	1.54	1.49	1.41	1.56
中心線平均粗さ	mu	2.0	2.2	200	430	700

(*1):板状に分散しなかったので、分散粒子の長径/短径比とした。(*2):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の数平均値とした。

(*3):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の最大値とした。

(実施例10~12)

表6に示す重量比のポリアミドC、製造例1で得た膨潤性雲母(L-1および L-2)、導電性炭素化合物 I あるいは導電性炭素化合物 Kを二軸押出機(日本 製鋼(株)製、TEX44)を用いて、混練初期からダイスまでの温度を 280 C-300 Cに設定し、溶融混練することによりポリアミド樹脂組成物を得、評価した。結果を表 6 に示す。



【表6】

			実施例	
		10	11	12
ポリアミドC	海軍軍	100	100	91
**************************************		13.6		13.6
粘土に一2			82	
導電性炭素化合物		4.5	4.5	
導電性炭素化合物 K				6
灰分率	wt%	9.8	9.8	10.1
[D]≤3000人の比率	%	88	37	89
[D]の平均値	∢	1030	2800	066
分散粒子数[N]	一個/wt%・100 μ ²	130	20	136
中均アスペクト比	ļ	142	52	145
平均層厚	4	06	350	95
最大層厚	\$	350	1650	360
曲げ弾性率	МРа	0609	4850	5180
曲げ強度	MPa	148	96	150
荷重たわみ温度	၁့	188	123	190
体積固有抵抗値	Ω·cm	2.9×10^{6}	6. 1×10 ⁶	1. 8×10 ⁸
反り	mm	0.8	3.8	1.3
成形収縮率 MD	%	0.35	0.68	0.34
στ		0.45	0.72	0.48
中心線平均組さ	mu	4.0	7.3	3.5

(比較例11~15)

表7に示す重量比のポリアミドC、タルク、マイカ、ガラス繊維あるいは導電性炭素化合物 I を実施例 1 0 と同様に溶融混練することによりポリアミド樹脂組成物を得、評価した。結果を表7に示す。

[0062]

【表7】

				比較例		
		11	12	13	14	15
ポリアミドC	重量部	100	100	100	100	100
タルク				-		
マイカ					=	
ガラス繊維						11
導電性炭素化合物			4.5	4.5	4.5	4.5
灰分率	wt%	0.0	0.0	10.0	10.0	10.0
[D]≤3000Aの比率	%	測定せず	測定せず	0	0	測定せず
[D]の平均値	∢	-	←	24200	25800	←
分散粒子数[N]	個/wt%·100 μ^2	←		S	2	
平均アスペクト比	ı	←	←	1.5(*1)	1.5(*1)	←
平均層厚	∢	←	←	約3万(*2)	約3万(*2)	
最大層厚	A	1	←	約90万(*3)	約90万(*3)	-
曲げ弾性率	МРа	3200	3200	5150	2400	5810
曲げ強度	МРа	150	150	135	137	140
荷重たわみ温度	ၞ	130	130	135	139	148
体積固有抵抗值	Ω∙cm	3.3×10 ¹⁴	9.8×10 ⁵	8. 3×10 ⁵	3. 9×10 ⁶	2. 4×10 ⁵
反り	mm	4.5	4.5	1.9	2.5	14.7
成形収縮率 MD	%	10.1	10.1	0.54	0.45	0.32
ΔŢ		1.11	1.11	0.59	0.49	1.43
中心線平均組さ	nm	1.9	1.9	210	430	790

(*1):板状に分散しなかったので、分散粒子の長径/短径比とした。 (*2):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の数平均値とした。

(*3):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の最大値とした。

(実施例13~15)

表8に示す重量比のポリアミドD、製造例1で得た膨潤性雲母(L-1および L-2)、導電性炭素化合物 I あるいは導電性炭素化合物 K を二軸押出機(日本 製鋼(株)製、TEX44)を用いて、混練初期からダイスまでの温度を 280 $C\sim300$ Cに設定し、溶融混練することによりポリアミド樹脂組成物を得、評価した。結果を表8に示す。



【表8】

			実施例	
		13	14	15
ポリアミドロ	重量部	100	100	91
粘土L-1		13.6		13.6
粘土L-2			18	
導電性炭素化合物		4.5	4.5	
導電性炭素化合物 K				6
灰分率	wt%	9.5	9.6	10.1
[D] ≤3000Åの比率	%	103	45	97
[D]の平均値	∢	1330	2260	1290
分散粒子数[N]	個/wt%·100 4 ²	123	58	130
平均アスペクト比	ı	120	59	133
平均層厚	4	105	330	95
最大層厚	Å	405	1380	355
田仔弾性率	МРа	7200	5010	7290
曲げ強度	МРа	168	113	170
荷重たわみ温度	၁့	118	109	123
体積固有抵抗値	Q.cm	4.8×10 ⁵	6. 1×10 ⁵	2. 8×10 ⁸
反り	шш	1.0	3.9	1.2
成形収縮率 MD	%	0.45	0.68	0.34
ΩT	,	0.54	0.73	0.45
中心線平均粗さ	nm	4.2	6.4	3.0

(比較例16~20)

表9に示す重量比のポリアミドD、タルク、マイカ、ガラス繊維あるいは導電性炭素化合物 Kを二軸押出機(日本製鋼(株)製、TEX44)を用いて、導電性炭素化合物 I を実施例 1 3 と同様に溶融混練することによりポリアミド樹脂組成物を得、評価した。結果を表9に示す。

[0064]

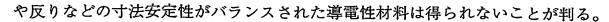
【表9】

				比較例		
		16	17	18	19	20
ポリアミドロ	重量 部	100	100	100	100	<u>5</u>
タルク				11		
マイカ					=	
ガラス繊維						=
導電性炭素化合物			4.5	4.5	4.5	4.5
灰分率	wt%	0.0	0.0	10.0	10.0	10.0
[D]≦3000Aの比率	%	渕定セず	測定せず	0	0	測定せず
[D]の平均値	⋖			24200	25000	←
分散粒子数[N]	個/wt%·100 μ^2	-	←	3	2	←
平均アスペクト比	1	←	—	1.5(*1)	1.5(*1)	—
平均層厚	∢	←	-	約3万(*2)	約3万(*2)	 -
最大層厚	Ą	+	—	約90万(*3)	約90万(*3)	←
曲げ弾性率	MPa	4200	4600	4910	2200	2900
曲げ強度	МРа	159	161	135	140	149
荷重たわみ温度	၁့	84	85	88	100	121
体積固有抵抗値	Q.cm	9. 4×10 ¹⁴	1. 0×10 ⁶	7. 4×10 ⁵	4. 9×10 ⁵	2. 5×10 ⁶
反り	шш	6.9	6.7	3.0	3.6	16.2
成形収縮率 MD	%	1.45	1.43	1.48	1.00	0.29
ΩT		1.53	1.54	1.55	1.09	1.45
中心線平均粗さ	mu	1.9	2.0	240	440	890

(*1):板状に分散しなかったので、分散粒子の長径/短径比とした。(*2):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の数平均値とした。

(*3):板状に分散しなかったので、分散粒子の短径の最大値とした。

実施例および比較例から、ポリアミド樹脂に導電性炭素化合物を配合すれば抵抗値は下がるが、耐熱性や寸法安定性のバランスは良くない。また、耐熱性を付与するためにガラス繊維を配合すると、収縮の異方性が生じるために反りがおこり寸法安定性や表面性を損なう。導電性と寸法安定性を付与するために導電性炭素化合物とタルクやマイカを組み合わせると、表面性が損なわれる。したがって、従来技術では導電性と機械強度、耐熱性、成形品の表面性、成形収縮に異方性



[0065]

【発明の効果】

以上詳述したように、本発明によれば、帯電防止性があり、表面外観良好で、 かつ収縮に異方性が少ないためにそりが少なく、また、機械的特性や耐熱性も保 持している、物性のバランスに優れるポリアミド樹脂組成物が提供される。 【書類名】

要約書

【要約】

【課題】 帯電防止性があり、表面外観良好で、かつ収縮に異方性が少ないためにそりが少なく、また、機械的特性や耐熱性も保持している、物性のバランスに優れるポリアミド樹脂組成物を提供すること。

【解決手段】 ポリアミド樹脂、ポリエーテル化合物で処理された膨潤性雲母および導電性炭素化合物を含有するポリアミド樹脂組成物とすることで、帯電防止性があり、表面外観良好で、かつ収縮に異方性が少ないためにそりが少なく、また、機械的特性や耐熱性も保持し、物性のバランスに優れる。

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号

特願2002-303843

受付番号

50201568928

書類名

特許願

担当官

第六担当上席

0095

作成日

平成14年10月21日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成14年10月18日

特願2002-303843

出願人履歴情報

識別番号

[000000941]

1. 変更年月日 [変更理由] 1990年 8月27日

新規登録

住 所 氏 名 大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号

鐘淵化学工業株式会社

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

□ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.